PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

10-036347

(43)Date of publication of application: 10.02.1998

(51)Int.Cl.

CO7D209/12 A61K 31/40 A61K 31/535 CO7D209/10

(21)Application number: 09-101557

(71)Applicant: AMERICAN HOME PROD CORP

(22)Date of filing:

18.04.1997

(72)Inventor: MILLER CHRIS PAUL

COLLINI MICHAEL DAVID

TRAN BACH DINH

(30)Priority

Priority number: 96 633972

Priority date: 19.04.1996

19.04.1996

Priority country: US

211

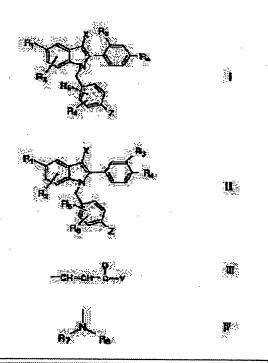
(54) ESTROGENLIKE AGENT

(57) Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To prepare a new compound which is an estrogen agonist/antagonist useful for treating diseases related to estrogen deficiency.

96 633976

SOLUTION: This new compound is reproduced by formula I or II {R1 is H, OH, a 1–4C ester, etc.; R2 to R6 are each H, OH, a 1–6C alkyl, etc., with the proviso that R2 is not OH when R1 is H; X is H, a 1–6C alkyl, etc.; Z is represented by formula III [Y is represented by formula IV (R7 and R8 are each H, a 1–6C alkyl, etc.)], etc.}, e.g. 5-benzyloxy-2-(4-fluoro-phenyl)-3-methyl-1H- indole. The compound represented by formula I is prepared by heating a suitably substituted aniline with a suitably substituted α-bromophenylpropiophenone and then alkylating the resultant product with 4-bromobenzyl bromide.



LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

06.01.2004

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出顧公開番号

特開平10-36347

(43)公開日 平成10年(1998) 2月10日

(51) Int.Cl. ⁶	識別記号	庁内整理番号	FΙ	技術表示	示箇所
C 0 7 D 209/12			C 0 7 D 209/12		
A 6 1 K 31/40	AEK		A 6 1 K 31/40	AEK	
31/535			31/535		
C 0 7 D 209/10			C 0 7 D 209/10		

審査請求 未請求 請求項の数24 OL (全 18 頁)

(21)出願番号	特願平 9-101557	(71)出顧人	591011502
			アメリカン・ホーム・プロダクツ・コーボ
(22)出顧日	平成9年(1997)4月18日		レイション
			AMERICAN HOME PRODU
(31)優先権主張番号	08/633972		CTS CORPORATION
(32)優先日	1996年4月19日		アメリカ合衆国07940-0874 ニュージャ
(33)優先権主張国	米国 (US)		ージー州マディソン、ファイブ・ジラル
(31)優先権主張番号	08/633976		ダ・ファームズ(番地の表示なし)
(32)優先日	1996年4月19日	(72)発明者	クリス・ボール・ミラー
(33)優先権主張国	米国 (US)		アメリカ合衆国19087ペンシルベニア州ス
			トラフォード、メドウブルック・ロード72
			番
		(74)代理人	弁理士 青山 葆 (外1名)
	•		最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 エストロゲン様薬剤

(57)【要約】

【化2】

【課題】 エストロゲン様薬剤として有用な新規化合物、ならびに、これらの化合物を利用した医薬組成物お

[式中、 $R_1 \sim R_6$ は、独立して、H、O Hまたはそのエステルもしくはアルキルエーテル、あるいはハロゲンなど(ただし、 R_1 がHのとき、 R_2 はO Hではない); Xは、H、アルキル、シアノ、ニトロ、ハロゲンなど; Zは、

よび治療法を提供すること。 【解決手段】 式: 【化1】

$$R_1$$
 R_2
 R_5
 R_6
 Z

-CH=CH-C-Y # たは -C== C-(CH2)+Y

(ここで、Yは、置換または無置換のアミノ基、ヘテロ環または二環系)から選択される]で示される化合物またはその医薬上許容される塩、およびそれを有効成分とする医薬組成物。

【化1】

【特許請求の範囲】

【請求項1】 構造式:

$$R_1$$
 R_2
 R_6
 Z
 R_7
 R_8
 R_8
 Z
 R_8
 Z
 R_8
 Z
 R_8
 Z
 R_8
 Z
 Z

[式中、 R_1 は、H、OHまたはその C_1-C_4 エステルもしくはアルキルエーテル、あるいはハロゲンから選択され; R_2 、 R_3 、 R_4 、 R_5 、および R_6 は、独立して、H、OHまたはその C_1-C_4 エステルもしくはアルキルエーテル、ハロゲン、シアノ、 C_1-C_6 アルキル、あるいはトリフルオロメチルから選択され(ただし、 R_1 がHのとき、 R_2 はOHではない);nは2または3;Xは、H、 C_1-C_6 アルキル、シアノ、ニトロ、トリフルオロメチル、ハロゲンから選択され;Zは、【化2】

Q -CH=CH-C-Y または -C== C-(CH₂)₁-Y から選択され; Yは、 a) 部分: 【化3】

[式中、 R_7 および R_8 は、独立して、H、 C_1-C_6 アルキル、フェニルからなる群から選択されるか、あるいは $-(CH_2)_p-(C_2$ で、pは2-6の整数)によって組み合わされ、所望により、水素、ヒドロキシル、ハロ、 C_1-C_4 アルキル、トリハロメチル、 C_1-C_4 アルコキシ、トリハロメトキシ、 C_1-C_4 アルキルチオ、 C_1-C_4 アルキルスルフィニル、 C_1-C_4 アルキルスルホニル、ヒドロキシ(C_1-C_4)アルキル、 $-CO_2$ H、-CN、 $-CONH(C_1-C_4)$ アルキル、 $-NH_2$ 、 C_1-C_4 アルキルアミノ、ジ(C_1-C_4) アルキルアミノ、 $-NHSO_2$ (C_1-C_4) アルキル、-NHCO (C_1-C_4) アルキル、+NHCO (C_1-C_4) アルキル、+NHCO (C_1-C_4) アルキル、+NHCO (C_1-C_4) アルキル、+NHCO (C_1-C_4) アルキル、および $-NO_2$ からなる群から選択される3個までの置換基で置換されていてもよい環を形成する];

b) -O-、-NH-、-N (C_1-C_4 アルキル) -、-N=、および-S (O) $_a-$ (ここで、mは $0\sim2$ の整数) からなる群から選択される 2個までのヘテロ原子を含有し、所望により、水素、ヒドロキシル、ハロ、 C_1-C_4 アルキル、トリハロメチル、 C_1-C_4 アルコキシ、トリハロメトキシ、 C_1-C_4 アシルオキシ、 C_1-C_4 アルキルチオ、 C_1-C_4 アルキルスルフィニル、 C_1

c)フェニル環に縮合した5員または6員のヘテロ環で あって、-O-、-NH-、 $-N(C_1-C_4アルキル)$ -、および-S(O)_a-(ここで、mは0~2の整 数)からなる群から選択される2個までのヘテロ原子を 含有し、所望により、水素、ヒドロキシル、ハロ、Ci -C4アルキル、トリハロメチル、C1-C4アルコキシ、トリハロメ $\text{Hi}, C_1 - C_4$ アシルオキシ、 $C_1 - C_4$ アルキルチオ、 C_1 -C4アルキルスルフィニル、C1-C4アルキルスルホ ニル、ヒドロキシ(C_1-C_4)アルキル、 $-CO_2H$ -, -CN-, -CONHR $_1$ -, -NH $_2$ -, (C $_1$ - C_4) $P \nu + \nu P \leq J$, $S'(C_1 - C_4) P \nu + \nu P \leq$ J, $-NHSO_2R_1-$, $-NHCOR_1-$, $-NO_2-$, およびフェニル (所望により1~3個の(C1-C4)ア ルキル基で置換されていてもよい)からなる群から独立 して選択される1~3個の置換基で置換されていてもよ い5員または6員のヘテロ環からなる二環式の環系:か ら選択される〕で示される化合物またはその医薬上許容 される塩。

【請求項2】 R_1 が、H、OHまたはその C_1-C_4 エステルもしくはアルキルエーテル、ハロゲンから選択され; R_2 、 R_3 、 R_4 、 R_5 、および R_6 が、独立して、H、OHまたはその C_1-C_4 エステルもしくはアルキルエーテル、ハロゲン、シアノ、 C_1-C_6 アルキル、またはトリフルオロメチルから選択され(ただし、 R_1 がHのとき、 R_2 はOHではない);Xが、H、 C_1-C_6 アルキル、シアノ、ニトロ、トリフルオロメチル、ハロゲンから選択され;Yが、部分:

【化4】



 R_7 および R_8 が、独立して、H、 C_1-C_6 アルキルからなる群から選択されるか、あるいは $-(CH_2)_p-(C_2)_p$ (ここで、pは2 \sim 6の整数)によって組み合わされ、所望により、水素、ヒドロキシル、ハロ、 C_1-C_4 アルキル、トリハロメチル、 C_1-C_4 アルコキシ、トリハロメトキシ、 C_1-C_4 アルキルチオ、 C_1-C_4 アルキルスルフィニル、 C_1-C_4 アルキルスルホニル、ヒドロキシ(C_1-C_4)アルキル、 $-CO_2$ H、-CN、 $-CONH(C_1-C_4)$ アルキル、 $-NH_3$ 、 C_1-C_4 アルキルアミノ、 $-NHSO_2$ ($-C_4$)アルキル、-NHCO($-C_4$)アルキル、-NHCO0($-C_4$)アルキル、カよび $-NO_2$ からなる群から選択される3個までの置換基で置換されていてもよい環を形成する、請求項1記載の化合物。

【請求項3】 R_7 および R_8 が $-(CH_2)_p$ -(ここで、pは2 \sim 6の整数)として共に鎖状に連結されて、所望により C_1 - C_3 アルキル、トリフルオロメチル、ハロゲン、水素、フェニル、ニトロ、または-CNからなる群から選択される $1\sim$ 3個の置換基で置換されていてもよい環を形成する請求項2記載の化合物。

【請求項4】 5-ベンジルオキシー2-(4-フルオローフェニル)-3-メチル)-1 H-インドールである請求項1記載の化合物。

【請求項5】 5-ベンジルオキシ-2-(4-ベンジルオキシ-フェニル)-3-メチル)-1-イルメチル-(4-フェニルブロミド)-インドールである請求項1記載の化合物。

【請求項6】 5-ベンジルオキシー2-(4-フルオローフェニル)-3-メチル)-1-イルメチルー(4-フェニルブロミド)-インドールである請求項1記載の化合物。

【請求項7】 2-(4-ヒドロキシフェニル)-3-メチル)-1-イルメチルー(4-フェニルブロミド)-インドールー5-オールである請求項1記載の化合物。

【請求項8】 (E) -N, N-ジエチル-3-{4-[5-ヒドロキシ-2-(4-ヒドロキシーフェニル) -3-メチル-インドール-1-イルメチル]-フェニル}-アクリルアミドである請求項1記載の化合物。

【請求項9】 $1(E)-N-tert-ブチル-3-\{4-[5-tFロキシ-2-(4-tFロキシ-フェニル)-3-メチル-インドール-1-イルメチル]-フェニル}-アクリルアミドである請求項1記載の化合物。$

【請求項10】 (E) -ピロリジノ-3- {4- [5 -ヒドロキシ-2-(4-ヒドロキシ-フェニル) -3 -メチル-インドール-1-イルメチル] -フェニル} -アクリルアミドである請求項1記載の化合物。

【請求項11】 (E) -N, N-ジメチル $-3-\{4$ -[5-ヒドロキシ-2-(4-ヒドロキシ-7ェニル) -3-メチルーインドール-1-イルメチル] -7ェニル} -アクリルアミドである請求項1記載の化合物。

【請求項12】 (E) $-N, N-ジブチル-3-\{4-\{5-\{5-\{12\}\}\}\}$ (E) -N, N-ジブチル-3- $\{4-\{5-\{12\}\}\}\}$ (E) -N, N-ジブチル-3- $\{4-\{5-\{12\}\}\}\}$ (E) -N, N-ジブチル-3- $\{4-\{5-\{12\}\}\}\}$ (E) -N, N-ジブチル-3- $\{4-\{12\}\}\}$ (E) -N, N-ジブチル-3- $\{4-\{12\}\}$ (E) -N, N-ジブー3- $\{4-\{12\}\}$ (E) -N, N-ジブー3- $\{4-\{12\}\}$ (E) -N, N-ジブー3- $\{4-\{12\}\}$ (E) -N, N-ジブー3-

【請求項13】 (E) -N-ブチル、N'-メチル-3-{4-[5-ヒドロキシ-2-(4-ヒドロキシ-フェニル)-3-メチルーインドール-1-イルメチル]-フェニル}-アクリルアミドである請求項1記載の化合物。

【請求項14】 (E) ーモルホリニノー3ー {4-[5ーヒドロキシー2-(4ーヒドロキシーフェニル) -3ーメチルーインドールー1ーイルメチル]ーフェニル}ーアクリルアミドである請求項1記載の化合物。

【請求項15】 (E)-3-{4-[5-ヒドロキシ-2-(4-ヒドロキシーフェニル)-3-メチルーインドール-1-イルメチル]-フェニル}-アクリルアミドである請求項1記載の化合物。

【請求項1.6】 (E) -N、メチル-3-{4-[5-ヒドロキシ-2-(4-ヒドロキシ-フェニル)-3-メチルーインドール-1-イルメチル]-フェニル}-アクリルアミドである請求項1記載の化合物。

【請求項17】 (E) -N, $N-ジブチル-3-\{4$ $-[5-ヒドロキシ-2-(4-ヒドロキシ-フェニル)-3-メチルーインドール-1-イルメチル]-フェニル}-アクリルアミドである請求項<math>1$ 記載の化合物。

【請求項18】 (E) -N-ブチル、N'-メチル-3-{4-[5-ヒドロキシ-2-(4-ヒドロキシ-フェニル)-3-メチルーインドール-1-イルメチル]-フェニル}-アクリルアミドである請求項1記載の化合物。

【請求項19】 2-(4-ヒドロキシ-フェニル) -3-メチル-1-[4-(3-N,N-)ジメチル-1-4ループロパ-1-4ニル) -ベンジル] -1 H-4ンドール-5-オールである請求項1記載の化合物またはその医薬上許容される塩。

【請求項20】 2-(4-ヒドロキシーフェニル)-3-メチルー1-[4-(3-ピペリジン-1-イループロパー1-イニル)-ベンジル]-1H-インドール-5-オールである請求項1記載の化合物またはその医薬上許容される塩。

【請求項21】 2-(4-ヒドロキシ-フェニル)-3-メチル-1-[4-(3-ピロリジン-1-イルー プロパー1-イニル)ーベンジル]-1H-インドール-5-オールである請求項1記載の化合物またはその医薬上許容される塩。

【請求項22】 哺乳動物における骨損失を治療または 予防するための医薬組成物であって、請求項1記載の化 合物またはその医薬上許容される塩と医薬上許容される 担体または賦形剤とからなることを特徴とする医薬組成 物。

【請求項23】 哺乳動物におけるエストロゲン欠乏に 起因または関連する疾患状態または症候群を治療または 予防するための医薬組成物であって、請求項1記載の化 合物またはその医薬上許容される塩と医薬上許容される 担体または賦形剤とからなることを特徴とする医薬組成 物。

【請求項24】 哺乳動物における心血管系疾患を治療 または予防するための医薬組成物であって、請求項1記 載の化合物またはその医薬上許容される塩と医薬上許容 される担体または賦形剤とからなることを特徴とする医 薬組成物。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、エストロゲン様薬剤として有用な新規化合物の3-[4-(2-フェニルーインドール-1-イルメチル)-フェニル]-アクリルアミド類および2-フェニル-1-[4-(アミノー1-イルーアルカ-1-イニル)-ベンジル]-1H-インドール-5-オール類、ならびに、これらの化合物を利用した医薬組成物および治療法に関する。

[0002]

【従来の技術】閉経後の女性における骨損失を予防する ためにホルモン置換療法を用いることは、先例によって 支持されている。通常のプロトコルでは、天然源から単 離されたエストロン、エストリオール、エチニルエスト ラジオールまたは複合エストロゲンを含有する製剤(ワ イスーアイエルスト (Wyeth-Ayerst) 製のプレマリン (Premarin))を用いて、エストロゲンを補給すること が必要である。患者によっては、無競合エストロゲン (プロゲスチンと組み合わせて与えられていないエスト ロゲン)が子宮組織に及ぼす増殖効果によって、治療が 禁忌される場合もある。この増殖は、子宮内膜症および /または子宮内膜癌の危険性が増大することと関連して いる。乳房組織に対する無競合エストロゲンの効果は、 ほとんど明らかになっていないが、多少とも重要であ る。子宮および乳房における増殖効果を最小限に抑えな がら骨節約効果を維持することができるエストロゲン薬 の必要性は明白である。数種の非ステロイド性抗エスト ロゲン薬は、卵巣摘除ラットモデルだけでなくヒト臨床 試験においても、骨量を維持することが示されている。 例えば、タモキシフェンは、乳癌の治療に有用な一時的 緩和剤である。それは、ヒトにおいて、エストロゲン作 動薬に類似の効果を骨に及ぼすことが示されている。しかし、それはまた、子宮における部分作動薬であり、これが多少とも重要であることの原因である。ベンゾチオフェン系の抗エストロゲン薬であるラロキシフェン(raloxifene)は、骨を節約する能力は維持しながら、タモキシフェンより低い程度で、卵巣摘除ラットにおける子宮成長を刺激することが示されている。組織選択性エストロゲンに関する適当な総説は、エストロゲン類似体の組織選択的な作用(Tissue-Selective Actions of Estrogen Analogs)、ボーン(Bone)、第17巻、第4号、1995年10月、1815-1905である。

【0003】インドール類をエストロゲン拮抗薬として 用いることは、フォン・アンゲラー (Von Angerer), ケミカル・アブストラクツ(Chemical Abstracts). 第 99巻, 第7号 (1983年), 要約第53886u号によって報告 されている。また、ジャーナル・オブ・メディシナル・ ケミストリー (J. Med. Chem.), 1990年, 33巻, 第263 5-2640頁;ジャーナル・オブ・メディシナル・ケミスト リー (J. Med. Chem.), 1987年, 30巻, 第131-136頁を 参照されたい。また、独国特許出願第DE 3821148 A1 89 1228号および第WO A96 03375号を参照されたい。さら に、第WO A93 23374号 (大塚製薬工場)を参照された い。フォン・アンゲラー (Von Angerer) の研究は、イ ンドール窒素に連結し、次いで塩基性アミン(またはア ミド)に連結するか、あるいは、塩基性アミンを有しな いベンジル基に連結した脂肪族鎮に限定されている。大 塚製薬工場の上記特許出願は、R₃(式 I に示されてい る)が-SR(ここで、Rはアルキル)として定義され ること以外は、本発明と同様の化合物からなる。さら に、その特許には、クレームおよび実施例のいずれに も、本発明で与えられるものと同じ構造を有するインド ール窒素から伸長する鎖が存在しない。関連特許第40 A 93 10741号は、5-ヒドロキシインドール類を記載して いる。第WO A95 17383号 (カール・バイオ・アー・ベー (Kar Bio AB))は、脂肪族鎖の化合物を記載してい

【0004】第WO A95 17383号(カール・バイオ・アクチボラゲット(Kar Bio AB))は、長い直鎖を有するインドール系の抗エストロゲン薬を記載している。別の関連特許第WO A93 10741号は、広範囲の側鎖を有する5ーヒドロキシインドール類を記載している。第WO 93/23374号(大塚製薬)は、下記の式(I)および(II)でR3と呼ばれる構造がチオアルキルとして定義されていること以外は、本発明のものと類似した構造上の類似点を有する化合物を記載しているが、この文献は本発明によって提供されるものと同じ構造を有するインドール窒素から伸長する鎖を有する化合物を開示していない。

[0005]

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、エストロゲン様薬剤として有用な新規化合物、ならびに、こ

れらの化合物を利用した医薬組成物および治療法を提供することにある。

【課題を解決するための手段および発明の実施の形態】 【0006】式(1)および(II)に示されるタイプの一般構造を有する化合物は、エストロゲン欠乏に関連する疾患の治療に有用なエストロゲン作動薬/拮抗薬である。本発明の化合物は、エストロゲン受容体への強い結合を示す。また、これらの化合物は、固有のエストロゲン性をほとんど有しない抗エストロゲン薬であることが

$$R_1$$
 R_2
 R_5
 R_6
 R_6
 R_6
 R_6
 R_6
 R_6
 R_6

【0009】[式中、 R_1 は、H、 $OHまたはそのC_1-C_4$ エステルもしくはアルキルエーテル、あるいはハロゲンから選択され; R_2 、 R_3 、 R_4 、 R_5 、および R_6 は、独立して、H、 $OHまたはそのC_1-C_4$ エステルもしくはアルキルエーテル、ハロゲン、シアノ、 C_1-C_6 アルキル、あるいはトリフルオロメチルから選択され(ただし、 R_1 がHのとき、 R_2 はOHではない); R_3 は R_4 は、 R_5 0、 R_5 1、 R_5 2 に R_5 2 に R_5 3 に R_5 4 に R_5 5 に R_5 6 に R_5 7 に R_5 7 に R_5 8 に R_5 9 に R_5

【0010】 【化6】

【0011】から選択され; Yは、

a)部分:

[0012]

【化7】

【0013】 [式中、 R_7 および R_8 は、独立して、H、 C_1-C_6 アルキル、フェニルからなる群から選択されるか、あるいはー(CH_2) $_p$ ー(ここで、pは2~6の整数)によって組み合わされ、所望により、水素、ヒドロキシル、ハロ、 C_1-C_4 アルキル、トリハロメチル、 C_1-C_4 アルコキシ、トリハロメトキシ、 C_1-C_4 アルキルスルフィニル、 C_1-C_4 アルキルスルカニル、ヒドロキシ(C_1-C_4)アルキル、ー CO_2 H、-CN、-CONH(C_1-C_4)アルキル、 $-NH_2$ 、 C_1-C_4 アルキルアミノ、ジ(C_1-C_4)アルキル、 $-NH_2$ 、 $-NHSO_2$ (C_1-C_4)アルキル、 $-NHSO_2$ (C_1-C_4)アルキル

示されている。3日卵巣摘除ラットモデルにおいて、式(I)で示される化合物は、単独で投与された場合には子宮への刺激をほとんど示さないにもかかわらず、17β-エストラジオールの効果を拮抗することができる。【0007】下記の式(I)および(II)で示される化合物およびその医薬上許容される塩を包含する:

[0008]

【化5】

$$R_1$$
 R_2
 R_6
 R_6

 $NHCO(C_1-C_4)$ アルキル、および $-NO_2$ からなる群から選択される3個までの置換基で置換されていてもよい環を形成する];

b) -O-、-NH-、-N(C₁-C₄アルキル) -、 -N = x + y + S(0) = (ccv, mt + 0 - 20)整数)からなる群から選択される2個までのヘテロ原子 を含有し、所望により、水素、ヒドロキシル、ハロ、C $_1-C_4$ アルキル、トリハロメチル、 C_1-C_4 アルコキ シ、トリハロメトキシ、C₁-C₄アシルオキシ、C₁- C_4 P ν + ν $-C_4$ アルキルスルホニル、ヒドロキシ(C_1-C_4)ア ルキル、-CO₂H-、-CN-、-CONHR₁-、- $NH_2-(C_1-C_4)$ P ν + ν P \in J \in U \in UC₄) アルキルアミノ、-NHSO₂ R₁-、-NHCO $R_1 -$ 、 $-NO_2 -$ 、およびフェニル (所望により1~3 個の(C1-C4)アルキル基で置換されていてもよい) からなる群から独立して選択される1~3個の置換基で 置換されていてもよい5員、6員、または7員の飽和、 不飽和または部分不飽和のヘテロ環;

c) フェニル環に縮合した5員または6員のヘテロ環であって、-O-、-NH-、-N (C_1-C_4 アルキル) -、および-S (O) $_a-$ (ここで、mはO-2の整数) からなる群から選択される2個までのヘテロ原子を含有し、所望により、水素、ヒドロキシル、ハロ、 C_1-C_4 アルキル、トリハロメチル、 C_1-C_4 アルコキシ、トリハロメトキシ、 C_1-C_4 アルネルチオ、 C_1-C_4 アルキルスルフィニル、 C_1-C_4 アルキルスルホニル、ヒドロキシ(C_1-C_4) アルキル、 $-CO_2H-$ 、-CN-、 $-CONHR_1-$ 、 $-NH_2-$ 、(C_1-C_4) アルキルアミノ、 $-NHSO_2R_1-$ 、 $-NHCOR_1-$ 、 $-NO_2-$ 、およびフェニル (所望により1-3

個の(C_1-C_4)アルキル基で置換されていてもよい)からなる群から独立して選択される $1\sim3$ 個の置換基で置換されていてもよい5員または6員のヘテロ環からなる二環式の環系;から選択される]。

【0014】上記の鎖状に連結された R_7 および R_8 によって形成される環としては、アジリジン環、アゼチジン環、ピロリジン環、ピペリジン環、またはヘキサメチレンアミン環が挙げられる。

【0015】 R_7 および R_8 が-(CH_2) $_8$ -として共に連結されている場合、このように形成される環は、所望により、 C_1-C_3 アルキル、トリフルオロメチル、ハロゲン、水素、フェニル、ニトロ、-CNからなる群から選択される $1\sim3$ 個の置換基で置換されていてもよい。【0016】本発明の最も好ましい化合物は、上記の構造式(I)または(II) [式中、 R_1 はOH; R_2-R_6 は上記と同意義; Xは、C1、 NO_2 、CN、 CF_3 、または CH_3 からなる群から選択され;および、Yは、部分:

【0017】 【化8】



【0018】 R_7 および R_8 が-(CH_2) $_p$ -(CCで、Pは4 \sim 6 0 8数)として共に鎖状に連結されて、所望により、水素、ヒドロキシル、ハロ、 C_1 $-C_4$ P ルトリハロメチル、 C_1 $-C_4$ P ルコキシ、トリハロメトキシ、 C_1 $-C_4$ P ルキルチオ、 C_1 $-C_4$ P ルキルスルフィニル、ヒドロキシ(C_1 $-C_4$) P ルキル、 $-CO_2$ $+C_4$ 0 +C0 +C1 +C2 +C4 +C4 +C5 +C6 +C7 +C7 +C7 +C7 +C7 +C8 +C9 +C

【0019】本発明は、無機酸または有機酸のいずれかとの付加反応によって形成された許容される塩形態を包含する。塩酸、臭化水素酸、ヨウ化水素酸、硫酸、リン酸、硝酸などの無機酸だけでなく、酢酸、プロピオン酸、クエン酸、マレイン酸、リンゴ酸、酒石酸、フタル酸、コハク酸、メタンスルホン酸、トルエンスルホン酸、ナフタレンスルホン酸、カンフルスルホン酸、ベンゼンスルホン酸などの有機酸が有用である。塩基性窒素を有する化合物が多くの様々な酸(プロトン酸および非プロトン酸の両方)と錯体を形成することができることは公知であり、通常、本発明の化合物は酸付加塩の形態で投与することが好ましい。

【0020】本発明の化合物は、部分的なエストロゲン作動薬であり、エストロゲン受容体に対して高い親和性

を示す。しかし、多くのエストロゲン薬とは異なり、これらの化合物は、子宮の湿重量の増加を引き起こさない。これらの化合物は、子宮において抗エストロゲン性であり、子宮組織におけるエストロゲン作動薬の栄養効果を完全に拮抗することができる。これらの化合物は、エストロゲン欠乏に起因または関連する哺乳動物の疾患状態または症候群を治療または予防するのに有用である。

【0021】本発明の化合物は、コレステロールを低下させ、骨損失を予防することによって、エストロゲン作動薬と同様に挙動する能力を有する。それゆえ、これらの化合物は、骨粗鬆症、前立腺肥大症、不妊症、乳癌、子宮内膜癌、心臓血管系疾患、避妊、アルツハイマー病および黒色腫を含む多くの疾患を治療するのに有用である。さらに、これらの化合物は、閉経後の女性における、または、エストロゲン補給が有益であるような他のエストロゲン欠乏状態におけるホルモン置換療法に用いることができる。

【0022】本発明の化合物は、骨損失の治療方法に用 いてもよい。骨損失は、個体における新しい骨組織の形 成と古い組織の吸収との不均衡から生じ、骨の正味の損 失に至る。このような骨の減少は、ある範囲の個体、特 に閉経後の女性、子宮摘除を受けた女性、持続型コルチ コステロイド療法を受けているまたは受けた女性、生殖 器発育不全を起こしている女性、およびクッシング症候 群に罹患している女性に発生する。骨置換の特別な必要 性は、骨折を起こしたり、骨構造に欠陥を有する個体 や、骨に関係する外科手術および/または補綴の移植を 受けた個体にこれらの化合物を用いることに向けること もできる。上記の問題点に加えて、これらの化合物は、 骨粗鬆症、パジェト病、骨軟化症、骨石灰脱失症、子宮 内膜癌、多発性骨髄腫などの骨組織に対して有害な効果 を及ぼす他の形態の癌の治療に用いることができる。こ こに記載される疾患を治療する方法は、このような治療 を必要とする個体に医薬上有効量の1種またはそれ以上 の本発明の化合物またはその医薬上許容される塩を投与 することからなる。また、本発明は、1種またはそれ以 上の本発明の化合物、および/またはその医薬上許容さ れる塩を、1種またはそれ以上の医薬上許容される担 体、賦形剤などと共に利用する医薬組成物をも包含す

【0023】これら化合物の用量、投与計画および投与方法は、疾患および治療中の個体に応じて変化し、関与する医師の判定に委ねられるものである。1種またはそれ以上の本発明の化合物の投与は、低い投与量から開始して、所望の効果が達成されるまで増大させるのが好ましい。

【0024】これらの化合物の有効な投与は、約0.1mg/日~約1,000mg/日の投与量で与えればよい。好ましくは、投与は、単一量で、あるいは、2また

はそれ以上の分割量で、約50mg/日~約600mg/日である。このような投与量は、活性化合物を受容体の血流に向かわせるのに有用な方法で、例えば、経口的、非経口的(静脈内、腹腔内および皮下注射を含む)、および経皮的に投与すればよい。本発明の目的では、経皮投与は、身体の表面、ならびに、上皮および粘膜組織を含む身体通過の内層を介して行われるすべての投与を包含する。このような投与は、本発明の化合物またはその医薬上許容される塩を、ローション剤、クリーム剤、フォーム剤、貼布剤、懸濁剤、液剤、および坐剤(直腸用および膣用)の形態で用いて、実施すればよい。

【0025】本発明の活性化合物を含有する経口製剤としては、錠剤、カプセル剤、バッカル剤、トローチ剤、ロゼンジ剤および内服液、懸濁剤または液剤を含む、従来から用いられている経口形態のものが挙げられる。カプセル剤は、活性化合物の混合物を、不活性な充填剤および/または希釈剤、例えば、医薬上許容されるデンプン(例えば、コーンスターチ、馬鈴薯デンプン、タピオカデンプン)、白糖、人工甘味料、セルロース粉末(例えば、結晶性セルロース、微結晶セルロース)、小麦粉、ゼラチン、ガム質などと共に含有する。有用な錠剤

は、従来の圧縮法、湿式造粒法または乾式造粒法によって製造すればよいが、医薬上許容される希釈剤、結合剤、滑沢剤、崩壊剤、懸濁剤または安定剤、例えば、ステアリン酸マグネシウム、ステアリン酸、タルク、ラウリル硫酸ナトリウム、微結晶セルロース、カルボキシメチルセルロースカルシウム、ボリビニルピロリドン、ゼラチン、アルギン酸、アラビアゴム、キサンタンガム、クエン酸ナトリウム、複合ケイ酸塩、炭酸カルシウム、グリシン、デキストリン、ショ糖、ソルビトール、リンマンニトール、塩化ナトリウム、タルク、乾燥デンプンおよび粉砂糖などを利用してもよい。経口製剤は、活性化合物の吸収を変化させるために、標準的な遅延または時間放出製剤を利用してもよい。坐剤は、カカオバター

(坐剤の融点を変化させるために、必要に応じてロウを 用いて)およびグリセリンなど伝統的な材料から製造す ればよい。様々な分子量のポリエチレングリコールなど の水溶性の坐剤用基剤を用いてもよい。

【0026】本発明の化合物は、一般的な意味で、下記のスキーム1および2に従って合成することができる。 【0027】 【化9】

$$R_1$$
 R_2 R_3 R_4 R_4 R_5 R_6 R_5 R_6 $R_$

【0028】スキーム1における最初のインドール合成は、DMFなどの適当な高沸点溶媒中で、適当に置換されたアニリン(1)を適当に置換されたαープロモフェニルプロプリオフェノン(2)と加熱することによって達成される。次いで、この生成物は、4ープロモベンジルブロミドを用いてアルキル化して、置換されたインドール(3)を得る。この時、フェノール(存在すれば)

の脱保護を行う。通常、フェノールは、ベンジルエーテルとして保護され、TMSIで都合よく開裂させることができる。アクリルアミドは、純粋な Et_3N または Et_3N / CH_3CN 中で、 Δ 0 (Heck) 反応条件を用いてカップリングさせる。

【0029】 【化10】

スキーム 2

【0030】スキーム2における最初のインドール合成 は、DMFなどの適当な高沸点溶媒中で、適当に置換さ れたアニリン(1)を適当に置換されたαーブロモフェ ニルアルキルーフェノン(2)と加熱することによって 達成される。次いで、この生成物は、4-ヨードベンジ ルブロミドを用いてアルキル化して、置換されたインド ール(3)を得る。この時、フェノール(存在すれば) の脱保護を行う。通常、フェノールは、ベンジルエーテ ルとして保護され、TMSIで都合よく開裂させること ができる。次いで、プロパルギルアミンをヨウ化フェニ ルにカップリングさせることができる。プロパルギルア ミンは、典型的には、適当なアミンで置換することによ って、臭化アルキニルまたはトシル化アルキニルから調 製される。置換反応は、プロパルギルアミンを単離する ことなく、その場で行われる。3位がアルキル以外の基 で置換された化合物は、まず、3位が一Hで置換された インドールを調製することによって調製すればよい。次 いで、このインドールは、求電子的にハロゲン化、ホル ミル化などを行って、他の3-置換化合物を得ることが できる。

【0031】反応に用いる溶媒としては、アルドリッチ (Aldrich) 製の無水シュア・シール (Sure Seal^{IM})を、さらに精製することなく用いた。すべての試薬は、典型的には、アルドリッチ (Aldrich) 製であり、さらに精製することなく用いた。すべての反応は、窒素雰囲気下で実施した。クロマトグラフィーは、230~400メシュのシリカゲル (メルク (Merck) 製グレード60、アルドリッチ・ケミカル・カンパニー (Aldrich Chemical Company))を用いて実施した。薄層クロマトグラフィーは、イー・エム・サイエンス (EM Science)製

のシリカゲル60 F254プレートを用いて実施した。¹H NMRスペクトルは、ブルーカー(Bruker)製造の装置 AM-400を用いて、DMSO中で得、化学シフトはppm 単位で報告した。融点は、トーマス-フーバー(Thomas Hoover)製の装置を用いて測定したが、未補正である。IRスペクトルは、パーキン-エルマー(Perkin-Elmer)製の回折格子またはパーキン-エルマー(Perkin-Elmer)製の分光光度計784を用いて、記録した。質量スペクトルは、クラトス(Kratos)製の質量分光計MS50またはフィニガン(Finnigan)製の質量分光計8230を用いて、記録した。元素分析は、パーキン-エルマー(Perkin-Elmer)製の元素分析装置2400を用いて、実施した。分析値は、理論値の0.4%以内である。

[0032]

【実施例】本発明を以下の実施例によってさらに詳しく 説明するが、これらの実施例は本発明を限定することを 意図したものではない。

【0033】実施例1

5ーベンジルオキシー2ー(4ーベンジルオキシーフェニル)-3ーメチルー1Hーインドール 4ーベンジルオキシアニリン(45g、0.23モル)、4'ーベンジルオキシー2ープロモフェニルプロピオフェノン(21g、0.066モル)、およびDMF(50mL)をフラスコに入れた。この反応物を30分間加熱還流した後、室温に冷却し、次いで、EtOAc(250mL)と1NHC1(水溶液)(100mL)とに分配した。EtOAc層をNaHCO3(水溶液)および食塩水で洗浄し、MgSO4で乾燥させた。この溶液を濃縮し、残渣をCH2C12中に取り、ヘキサンを添加して、25gの粗製の固形物を析出させた。こ の固形物を CH_2CI_2 に溶解し、シリカゲル上でエバボレートし、 CH_2CI_2 /ヘキサン(1:5)を用いたクロマトグラフィーに付して、9.2gの黄褐色固形物(33%)を得た:融点= $150\sim152$ °C; 1H NMR(DMSO)10.88 (s, 1H), 7.56 (d, 2H, J=8.8Hz), 7.48 (d, 4H, J=7.9Hz), 7.42-7.29 (m, 6H), 7.21 (d, 1H, J=7.0Hz), 7.13 (d, 2H, J=8.8Hz), 7.08 (d, 1H, J=2.2Hz), 6.94 (dd, 1H, J=8.8, 2.4Hz), 5.16 (s, 2H), 5.11 (s, 2H), 2.33 (s, 3H); IR (KBr) 3470, 2880, 2820, 1620cm $^{-1}$; MS e I m/z 419.

【0034】実施例2

5-ベンジルオキシ-2-(4-フルオロ-フェニル) -3-メチル) -1H-インドール

表題化合物は、(3)と同様に調製した:融点132 \mathbb{C} ; HNMR (DMSO) 11.0 (s, 1H), 7.68-7.64 (m, 2H), 7.49-7.47 (m, 2H), 7.41-7.31 (m, 5H), 7.23 (d, 1H, J=8.8Hz), 7.10 (d, 1H, J=2.4Hz), 6.82 (dd, 1H, J=8.8, 2.4Hz), 5.11 (s, 2H), 2.34 (s, 3H); MS EI m/z 331; CHN計算値 (\mathbb{C}_{22} \mathbb{H}_{18} FNOとして)。

【0035】実施例3

5-ベンジルオキシー2-(4-ベンジルオキシーフェニル)-3-メチル)-1-イルメチルー(4-フェニルブロミド)-インドール

DMF (20mL) 中における60%NaH (0.17 g、7.1ミリモル)の溶液を0℃に冷却し、DMF (10mL)中におけるベンジルオキシインドール1 (2.5g、5.94ミリモル)を滴下することによって 処理した。15分後、DMF (10mL) 中における 4'-プロモベンジルプロミド(1.63g、6.53ミ リモル)を滴下した。この反応物を0℃で5分間、次い で室温でさらに20分間撹拌した。この反応混合物をエ ーテル (300mL) で希釈し、NH₄C1 (2×25 mL)、次いでNaHCO3 (1×25mL)、および 食塩水(25mL)で洗浄した。有機抽出物をMgSO 4で乾燥させ、濃縮した。残渣をTHF/ヘキサンから 結晶化させて、2.7g(77%)の化合物2を得た: 融点144~146℃;¹H NMR (CDC13) 7.5 1-7.36 (m, 8H), 7.34 (d, 4H, J=8.6 Hz), 7.20 (d, 2H, J=8.8 Hz), 7.15 (d, 1H, J=2.4Hz), 7.03-7.00 (m, 3H), 6.89 (dd, 1H, J=8.8,2.4 Hz), 6.80 (d, 2H, J = 8.6 Hz), 5.14 (s, 2H), 5.12 (s, 2H), 5.09

(s, 2H), 2.25 (s, 3H); IR (KBr) 3400, 3020, 1600 cm⁻¹; MSeI m/z 587.

【0036】実施例4

5-ベンジルオキシー 2- (4-フルオローフェニル) -3-メチル) -1-イルメチルー (4-フェニルブロミド) -インドール

表題化合物は、化合物5と同様にして調製した。融点1 $39\sim139.5^{\circ}$ C; 1 H NMR (DMSO) 7.49-7.46 (m, 2H), 7.41-7.37 (m, 6 H), 7.33-7.27 (m, 4H), 7.24 (d, 1H, J=8.8Hz), 7.16 (d, 1H, J=2.2Hz), 6.84 (dd, 1H, J=8.8, 2.4Hz), 6.73 (d, 1H, J=8.6Hz), 5.2 (s, 2H), 5.12 (s, 2H), 2.15 (s, 3H); IR (KBr) 2920, 1630cm⁻¹; MSeIm/z (499/501, Br存在); CHN計算値 ($C_{29}H_{23}$ BrFNOとして)。

【0037】実施例5

2-(4-ヒドロキシフェニル)-3-メチル)-1-イルメチル-(4-フェニルブロミド)-インドール-5-オール

CH₂Cl₂(10mL)中の化合物5(0.5g、0.8 5ミリモル)からなる溶液を、室温で、3.5当量のT MSI(0.47mL、3.0ミリモル)を滴下すること によって処理した。2、3時間後に反応が停止するの で、さらに2.2当量のTMSIを添加し、この反応物 を5時間加熱還流した。この反応物を0℃に冷却し、メ タノールをゆっくり添加して、反応をクエンチした。こ の反応物をエーテル(25mL)で希釈し、NaHCO 3 (25mL)、10%Na2SO3 (25mL)、およ び食塩水で洗浄した。エーテル層をMgSO。で乾燥さ せ、シリカゲル上で濃縮した。EtOAc/ヘキサン (1:4~1:1)を用いたクロマトグラフィーによっ て、0.25gの化合物3を得た(71%): 融点83 ~86℃; 1H NMR (CDC 13) フェノールの2 H, 7D-F(>10), s7.35(d, 2H, J=9.0Hz), 7.15 (d, 2H, J=8.8Hz), 7.01 (dd, 1H, J=2.4, 0.4 Hz), 6.86 (d, 2H, J=8.8Hz), 6.80 (d, 1H,J=8.6Hz), 6.72 (dd, 1H, J=8.6, 2.4Hz), 5.10(s, 2H), 4.88(s, 1 H), 4.50 (s, 1H), 2.21 (s, 3H); MS e I m/z 407/409はBrを含む; IR 3 390, 2900, 1600cm⁻¹; CHN計算值 (C $_{22}H_{18}BrNO_2+0.25EtOAcelT)$.

【0038】実施例6

2-(4-フルオローフェニル)-3-メチル)-1-イルメチル-(4-フェニルブロミド)-インドール-5-オール 表題化合物は、化合物7と同様にして調製し、発泡物として単離した。¹ H NMR (DMSO) 8.79 (s, 1H), 7.39-7.34 (m, 4H), 7.32-7.30 (m, 3H), 7.11 (d, 1H, J=8.8 H z), 6.85 (d, 1H, J=2.2 H z), 6.74 (d, 1H, J=2.4 H z), 6.63 (dd, 1H, J=8.6, 2.2 H z), 5.16 (s, 2H), 2.1 1 (s, 3H); IR (KBr) 3400, 2900, 1630 cm⁻¹; MS eI m/z409/411はBrを含む。

【0039】インドールアクリルアミドに対する一般的な手順

Et₃N中における実施例3の溶液をトリ-O-トリルホスフィン(10モル%)で処理し、アクリルアミド(1.25当量)をN₂で充分にパージし、Pd(OAc)₂(2.5モル%)を添加する。この反応物を、TLC分析によって反応が完結するまで、密封管中、100~110℃で加熱する。粗製の反応生成物を濃縮沈殿させ、直接結晶化させるか、あるいはシリカゲル上でのクロマトグラフィーに付す。

【0040】実施例7

(E) $-N, N-ジェチル-3-\{4-[5-ヒドロキシ-2-(4-ヒドロキシーフェニル) -3-メチルーインドール-1-イルメチル] -フェニル<math>\}$ -アクリルアミド

融点 $160\sim165$ °C; ¹H NMR 9.67 (s, 1 H), 8.72 (s, 1H), 7.50 (d, 2H, J= 8.1Hz), 7.37 (d, 1H, J=15.4H z), 7.17 (d, 2H, J=8.3Hz), 7.06 (d, 1H, J=8.8Hz), 6.97 (d, 2H, J=15.4Hz), 6.86-6.82 (m, 5H), 6.58 (dd, 1H, J=8.6, 2.2Hz), 5.19 (br s, 2H), 3.47-3.42 (m, 2H), 3.34-3.30 (m, 2H), 2.09 (s, 3 H), 1.10 (t, 3H, J=7.0Hz), 1.03 (t, 3H, J=7.0Hz); IR (KBr) 330 0, 2950, 1660, 1580 cm⁻¹; MS (e I) m/z 454; CHN計算値 ($C_{29}H_{30}N_2O_3+0.15CH_2C1_2+0.30H_2O$ として)。

【0041】実施例8

融点 $168\sim170$ °C; ¹H NMR 9.66 (s, 1 H), 8.71 (s, 1H), 7.66 (s, 1H), 7.34 (d, 2H, J=8.3Hz), 7.24 (d, 1H, J=15.8Hz), 7.15 (d, 2H, J=8.3Hz), 7.05 (d, 1H, J=8.6Hz), 6.85-6.82 (m, 5H), 6.59-6.56

(m, 1H), 6.55 (d, 1H, J=16.0Hz), 5.18 (s, 2H), 2.11 (s, 3H), 1.28 (s, 9H); IR (KBr) 3350, 2950, 1660, 1620cm⁻¹; MS (eI) m/z 454; CHN計算値 $(C_{29}H_{30}N_2O_3+0.4H_2OzUCT)$.

【0042】実施例9

(E) ーピロリジノー3ー(4ー [5ーヒドロキシー2ー(4ーヒドロキシーフェニル)ー3ーメチルーインドールー1ーイルメチル]ーフェニル}ーアクリルアミド融点170~175℃; 1 H NMR 9.67(s, 1H),8.71(s,1H),7.49(d,2H,J=8.1Hz),7.35(d,1H,J=15.4Hz),7.16(d,2H,J=8.6Hz),7.05(d,1H,J=8.8Hz),6.88-6.81(m,6H),6.57(dd,1H,J=8.6,2.2Hz),5.19(brs,2H),3.56(t,2H,J=6.6Hz),3.35(m,2H),2.11(s,3H),1.87(p,2H,J=7.0Hz);MSm/z 452;CHN計算値($C_{29}H_{28}N_2O_3+0.1M$ eOH+1.3 H_2 Oとして)。

【0043】実施例10

(E) -N, N-iジメチル $-3-\{4-[5-i$ ドロキシ-2-(4-iドロキシ-7ェニル) -3-メチルーインドール-1-イルメチル] -7ェニル-アクリルアミド

融点278~280℃; ¹H NMR (DMSO) 9.6 5 (s, 1H), 8.70 (s, 1H), 7.50 (d, 2H, J=8.1Hz), 7.33 (d, 1H, J=1 5.4Hz), 7.15 (d, 2H, J=8.6Hz), 7.07 (d, 1H, J=15.6Hz), 7.05 (d, 1H, J=8.8Hz), 6.85-6.80 (m, 5H), 6.57 (dd, 1H, J=8.6, 2.4Hz), 5.19 (s, 2H), 3.09 (s, 2H), 2.88 (s, 3H), 2.11 (s, 3H); MS eI m/z 426; IR (KBr) 3410, 3 220, 1650, 1580 cm⁻¹; CHN計算値 (C $_{27}H_{26}N_2O_3+0.5H_2O$ として)。

【0044】実施例11

(E) $-N, N-ジプチル-3-\{4-[5-ヒドロキシ-2-(4-ヒドロキシ-フェニル)-3-メチル-インドール-1-イルメチル]-フェニル}-アクリルアミド$

融点 $126\sim128$ °C; ¹H NMR (DMSO) 9.6 5 (s, 1H), 8.70 (s, 1H), 7.48 (d, 2H, J=8.3Hz), 7.36 (d, 1H, J=15.2Hz), 7.16 (d, 2H, J=8.6Hz), 7.05 (d, 1H, J=8.6Hz), 6.86-6.81 (m, 5 H), 6.57 (dd, 1H, J=8.8, 2.4H z), 5.19 (s, 2H), 3.39 (t, 2H, J=7.0Hz), 3.29 (t, 2H, J=7.2Hz), 2.11 (s, 3H), 1.48-1.43 (m, 4H), 1.29-1.20 (m, 4H), 0.87 (t, 6H, J=7.2Hz); MS e I m/z510; I R (KBr) 3300, 2920, 2900, 2850, 1650, 1625, 1580 cm $^{-1}$; CHN計算値 ($C_{33}H_{38}N_2O_3$ として)。

【0045】実施例12

(E) -N-ブチル, N'-メチル-3- {4-[5-ヒドロキシ-2-(4-ヒドロキシ-フェニル) -3-メチル-インドール-1-イルメチル] -フェニル} -アクリルアミド

融点240~242℃; ¹H NMR (DMSO) 9.6 6 (s, 1H), 8.70 (s, 1H), 7.50 (d, 2H, J=8.1Hz), 7.38-7.32 (m, 1 H), 7.16 (d, 2H, J=6.8Hz), 7.06 -7.01 (m, 2H), 6.85-6.81 (m, 5 H), 6.57 (dd, 1H, J=8.6, 2.2H z), 5.19 (s, 2H), 3.44, 3.33 (2 t, 2H, J=7.2Hz), 3.06, 2.87 (2 s, 3H), 2.11 (s, 3H), 1.45 (m, 2 H), 1.24 (p, 2H, J=7.5Hz), 0.87 (t, 3H, J=7.2Hz); MS eI m/z 46 8; IR (KBr) 3300, 1660, 1590 cm $^{-1}$; CHN計算値 ($C_{30}H_{32}N_2O_3+0.2H_2$ Oとして)。

【0046】実施例13

(E) ーモルホリノー3ー {4-[5-ヒドロキシー2 - (4-ヒドロキシーフェニル) - 3-メチルーインド ールー 1 -イルメチル] -フェニル} -アクリルアミド 融点165~167℃;¹H NMR (DMSO) 9.6 6 (s, 1H), 8.71 (s, 1H), 7.52 (d, 2H, J=8.1Hz), 7.39 (d, 1H, J=1) 5.4Hz), 7.15 (d, 2H, J=8.6Hz), 7.12(d, 1H, J=15.4Hz), 7.06(d, 1H, J=8.6Hz), 6.85-6.81(m, 5H), 6.57 (dd, 1H, J=8.6, 2.2Hz), 5.19 (s, 2H), 3.65-3.64(m, 2H), 3.59-3.53 (m, 6H), 2.11 (s, 3H); IR (KBr) 3330, 1650, $1620, 1580 \,\mathrm{cm}^{-1}; MS (FAB) \,\mathrm{m/z} \,4$ 69 (M+H+); CHN計算值 (C₂₉ H₂₈ N₂O₄+O. 5H₂Oとして)。

【0047】実施例14

(E) $-3-\{4-[5-ヒドロキシ-2-(4-ヒドロキシ-フェニル)-3-メチル-インドール-1-イルメチル]-フェニル\}-アクリルアミド 融点<math>161\sim163$ °C; 1H NMR (DMSO) 9.6

5 (s, 1 H), 8.70 (s, 1 H), 7.48 (s, 1 H), 7.37 (d, 2 H, J=8.35 Hz), 7.30 (d, 1 H, J=15.8 Hz), 7.14 (d, 2 H, J=8.35 Hz), 7.04 (d, 2 H, J=8.6 Hz), 6.85-6.81 (m, 5 H), 6.57 (dd, 1 H, J=8.8, 2.4 Hz), 6.48 (d, 1 H, J=15.8 Hz), 5.18 (s, 2 H), 2.10 (s, 3 H); IR (KBr) 332 0, 3180, 1660, 1580 cm⁻¹; MS (FAB) m/z 399 (M+H⁺); CHN計算値 (C_{25} H $_{22}$ N₂O₃+1.3 H₂Oとして)。

【0048】実施例15

(E) -N, メチル-3-{4-[5-ヒドロキシ-2 - (4-ヒドロキシーフェニル) - 3-メチルーインド ールー1ーイルメチル]ーフェニル}ーアクリルアミド 融点155~158℃;¹H NMR (DMSO) 9.6 4(s, 1H), 8.70(s, 1H), 7.99(q,1H, J=4.4Hz), 7.37 (d, 2H, J=8. 1 Hz), 7.30 (d, 1 H, J=15.8 Hz),7.14 (d, 2H, J=8.6Hz), 7.03 (d, 1H, J=8.6Hz), 6.85-6.81 (m, 5) H), 6.57 (dd, 1H, J=8.6, 2.4H z), 6.48 (d, 1H, J=15.8Hz), 5.1 8(s, 2H), 2.66(d, 3H, J=4.6H)z), 2.10(s, 3H); IR(KBr) 340 0, 1660, 1620 cm⁻¹; MS eI m/z 4 12; CHN計算値(C₂₆H₂₄N₂O₃+0.4H₂Oとし て)。

【0049】実施例16

(E) -N, $N-ジブチル-3-\{4-[5-ヒドロキシ-2-(4-フルオローフェニル)-3-メチルーインドール-1-イルメチル]-フェニル<math>\}$ -アクリルアミド

融点180°C; ¹H NMR (DMSO) 8.77 (s, 1H), 7.48 (d, 2H, J=8.4Hz), 7.4 1-7.38 (m, 3H), 7.38-7.29 (m, 3 H), 7.13 (d, 1H, J=8.8Hz), 6.97 (d, 1H, J=15.4Hz), 6.85 (d, 1H, J=2.4Hz), 6.80 (d, 2H, J=8.1Hz), 5.2 (s, 2H), 3.40-3.36 (m, 2 H), 3.30-3.27 (m, 2H), 2.10 (s, 3H), 1.50-1.40 (m, 4H), 1.29-1.21 (m, 4H), 0.86 (t, 6H, J=7.2Hz); IR (KBr) 3180, 2950, 2900, 2850, 1650, 1590 cm⁻¹; MS e I m/z 512; CHN計算值 ($C_{33}H_{37}N_2O_2$)。

【0050】実施例17

(E) - N - ブチル, N' - メチル - 3 - {4 - [5 - ヒドロキシ - 2 - (4 - フルオロ - フェニル) - 3 - メチル - インドール - 1 - イルメチル] - フェニル} - ア

クリルアミド

融点 $153\sim153.5$ °C; ¹H NMR (DMSO) 8.77 (s, 1H), 7.50 (d, 2H, J=8.1Hz), 7.42-7.36 (m, 2H), 7.35-7.28 (m, 3H), 7.13 (d, 1H, J=8.8Hz), 7.03 (dd, 1H, J=15.4, 2.6Hz), 6.84 (d, 1H, J=2.4Hz), 6.80 (d, 2H, J=8.1Hz), 6.62 (dd, 1H, J=8.8Hz, 2.4Hz), 5.21 (s, 2H), 3.44, 3.41 (2t, 2H, J=7.0Hz), 3.06, 2.87 (2s, 3H), 2.10 (s, 3H), 1.49-1.42 (m, 2H), 1.27-1.20 (m, 2H), 0.86 (t, 3H); IR (KBr) 3300, 2950, 2860, 1645, 1580cm⁻¹; MSeIm/z 470; CHN計算値 (C₃₀H₃₁FN₂O₂として)。

【0051】実施例18

5-ベンジルオキシー2-(4-ベンジルオキシーフェ ニル) -3-メチル-1H-インドール 4-ベンジルオキシアニリン(45g、0.23モ ル)、4'-ベンジルオキシ-2-ブロモフェニルプロ ピオフェノン(21g、0.066モル)、およびDM F(50mL)をフラスコに入れた。この反応物を30 分間加熱還流した後、室温に冷却し、次いで、EtOA c (250mL)と1N HCI (水溶液) (100m L)とに分配した。EtOAc層をNaHCO。(水溶 液)および食塩水で洗浄し、MgSO4で乾燥させた。 この溶液を濃縮し、残渣をCH₂C1₂中に取り、ヘキサ ンを添加して、25gの粗製の固形物を析出させた。こ の固形物をCH₂Cl₂に溶解し、シリカゲル上でエバポ レートし、CH₂C1₂/ヘキサン(1:5)を用いたク ロマトグラフィーに付して、9.2gの黄褐色固形物 (33%)を得た: 融点=150~152℃; ¹H NM R (DMSO) 10.88 (s, 1H), 7.56 (d, 2H, J=8.8Hz), 7.48 (d, 4H, J=7. 9Hz), 7.42-7.29 (m, 6H), 7.21 (d, 1H, J=7.0Hz), 7.13(d, 2H, J)=8.8Hz), 7.08 (d, 1H, J=2.2Hz), 6.94 (dd, 1H, J=8.8, 2.4H z), 5.16 (s, 2H), 5.11 (s, 2H), 2.33 (s, 3H); IR (KBr) 3470, 28 80, 2820, $1620 \, \text{cm}^{-1}$; MS e I m/z 419.

【0052】実施例19

5-ベンジルオキシー2-(4-ベンジルオキシーフェニル) -3-メチル) -1-イルメチルー(4-フェニルヨージド) -インドール DMF(25mL) 中における化合物4(3.0g、7.4ミリモル) の溶液をNaH(60%分散液、0.21g、8.9ミリモル) で処理し、室温で15分間撹拌し

た。4-ヨードブロモベンジルブロミド(2.2g、7.4ミリモル)を添加し、この反応物1時間撹拌した。この反応混合物を水に注ぎ込み、EtOAcで抽出し、MgSO4で乾燥させ、濃縮した。粗生成物をエーテルと共に摩砕して、2.2gの生成物を白色固形物として得た。融点153~156℃;¹HNMR(DMSO)7.54(d,2H,J=8.6Hz),7.52-7.45(m,4H),7.37-7.29(m,6H),7.27(d,2H,J=8.8Hz),7.17(d,1H,J=9.0Hz),7.13(d,1H,J=2.2Hz),7.10(d,2H,J=8.8Hz),6.81(dd,1H,J=8.8,2.4Hz),6.60(d,2H,J=8.3Hz),5.18(s,2H),5.12(s,2H),5.11(s,2H),2.15(s,3H);MSeIm/z635。

【0053】実施例20

2- (4-ヒドロキシフェニル) -3-メチル) -1-イルメチル- (4-フェニルヨージド) -インドール-5-オール

CHC13中における化合物4(2.2g、3.5ミリモ ル) の溶液をヨードトリメチルシラン(1.04mL、 7.0ミリモル)で処理し、この反応物を加熱還流し た。2時間後、さらに3当量のヨードトリメチルシラン を添加し、この反応物を室温で18時間撹拌した。この 反応物を、MeOH(5mL)を添加することによっ て、クエンチした。有機層を10%Na2SO3水溶液、 HCl(1M)で洗浄し、MgSO4で乾燥させた。こ の溶液を濃縮し、シリカゲル上でのクロマトグラフィー (EtOAc/ヘキサン(3:7))に付して、化合物 4 a を発泡物 (1.2 g) として得た。1H NMR 9. 65 (s, 1H), 8.71 (s, 1H), 7.54 (d, 2H, J=8.3Hz), 7.12(d, 2H, J=8.3 Hz), 7.02 (d, 1H, J = 8.6 Hz), 6.84-6.80 (m, 3H), 6.61 (d, 2H, J=8.3Hz), 6.57 (dd, 1H, J=6.4Hz), 5.12(s, 2H), 2.09(s, 3 H); MS e I m/z 455.

【0054】インドールプロパルギルアミンの調製に対する一般的な手順

実施例21~23の表題化合物は、0℃に冷却したDM F中に10倍モル過剰量の第二アミンを含有する溶液を用いて製造し、プロパルギルブロミド(3当量、トルエン中の80%溶液)で処理した。0℃で1時間後、この反応物を室温で1時間放置した。インドールヨージド(4a、1当量)を添加した後、Cu(I)I(0.1当量)およびPd(PPh3)2Cl2(0.035当量)を添加した。次いで、この反応混合物を16~48時間撹拌し、水中に注ぎ込み、EtOAc中に抽出することによって処理した。EtOAc層を濃縮し、EtOAc/ヘキサンを溶離系として用いるシリカゲル上でのクロ

マトグラフィーに付した。

【0055】実施例21

融点 $173\sim176$ °C; ¹H NMR (DMSO) 9.6 4 (s, 1H), 8.70 (s, 1H), 7.25 (d, 2H, J=8.1Hz), 7.12 (d, 2H, J=8.3Hz), 7.03 (d, 1H, J=8.6Hz), 6. 83-6.78 (m, 5H), 6.57 (dd, 1H, J=8.8, 2.4Hz), 5.17 (s, 2H), 3.39 (s, 2H), 2.19 (s, 6H), 2.10 (s, 3H); IR (KBr) 3390, 1490 cm⁻¹; MS es I 411 (M+H⁺)。

【0056】実施例22

 $2-(4-\text{t} F \text{D} キシ- 7 \text{x} = \lambda) - 3 - \text{x} + \lambda - 1 - [4-(3-\text{t} ペリジン-1-\text{t} - \text{t} - \text{t} - \text{t} - \text{t} - \text{t}]$ [4-(3-t ペリジン-1-t - t - t - t - t - t) -t - t - t] -t - t - t 融点 $1.8 \sim 12.3 \, \text{C}$; ^1H NMR (DMSO) 9.6 5 (s, 1H), 8.71 (s, 1H), 7.24 (d, 2H, J=8.1Hz), 7.12 (d, 2H, J=8.6Hz), 6.81 (d, 2H, J=8.6Hz), 6.83 - 6.80 (m, 5H), 6.57 (dd, 1H, J=8.6, 2.2Hz), 5.17 (s, 2H), 3.39 (s, 2H), 2.41 (m, 4H), 2.10 (s, 3H), 1.48 (p, 4H, J=5.7Hz), 1.36 - 1.33 (m, 2H); 1R (KBr) 3400, 2920, 1620, 1420 cm^{-1} ; MS EI m/z 450; CHN + th $+ \text{$

【0057】実施例23

2-(4-とドロキシーフェニル)-3-メチルー1-[4-(3-ピロリジン-1-イループロパー1-イニル)-ベンジル]-1 H-インドール-5-オール(5 c)

融点 $174\sim176$ °C; ¹H NMR (DMSO) 9.6 4 (s, 1H), 8.70 (s, 1H), 7.23 (d, 2H, J=8.3Hz), 7.11 (d, 2H, J=8.6Hz), 7.02 (d, 1H, J=8.8Hz), 6.84 (m, 5H), 6.57 (dd, 1H, J=8.6, 2.2Hz), 5.17 (s, 2H), 3.53 (s, 2H), 2.53-2.51 (m, 4H), 2.09 (s, 3H), 1.69-1.66 (m, 4H); IR (KBr) 3400, 2920, 2900, 1620 cm⁻¹; MS eI m/z 436; CHN計算値 ($C_{29}H_{28}N_2O_2+0.7H_2O$ として)。

【0058】生物学的方法

インビトロでのエストロゲン受容体結合アッセイ。 【0059】受容体の調製 エストロゲン受容体を過剰表現するCHO細胞を、DMEM+10%デキストラン被覆活性炭除去ウシ胎児血清 (dextran coated charcoal, stripped fetalbovine serum)を入れた150mm²の皿の中で増殖させた。これらのプレートをPBSで2回、10mMトリスーHC1、pH7.4、1mMEDTAで1回洗浄した。表面をこすることによって細胞を採取した後、細胞懸濁液を氷上に置いた。細胞の破砕は、手持ち式のモーター付き組織破砕機を用いて、10秒間の破砕を2回行った。粗製の調製物を12,000gで20分間遠心した後、100,000gで60分間回転させて、リボソームを含有しない細胞質ゾルを得た。次いで、この細胞質ゾルを複は、比較タンパク標準品を用いたBCAアッセイによって評価した。

【0060】結合アッセイの条件

 $[^3H] - 17\beta - エストラジオールの全使用量の<2.$ 0%を結合する96穴プレート (ポリスチレン*)を用 いて競合分析を実施し、各々のデータポイントを3通り に収集した。100µg/100µLの受容体調製物を 一定量ずつ各ウェルに入れた。100倍および500倍 の競合物を評価する場合には、予備競合において、飽和 量の2.5 n M [3 H] 17 β -エストラジオール+競合 物(または緩衝液)を50μL容量で添加し、0.8n M[3H] 17β-エストラジオールのみを用いた。こ のプレートを室温で2.5時間インキュベートした。こ のインキュベーション期間の最後に、150μLの氷冷 したデキストラン被覆活性炭(0.05%の69Kデキ ストランで被覆した5%活性炭)を各ウェルに添加し、 このプレートを直ちに、4℃、99gで5分間遠心し た。次いで、200µLの上澄み溶液をシンチレーショ ンカウント用に取り出した。試料を2%または10分の いずれか早い方までカウントした。ポリスチレンは少量 の $[^3H]$ 17 β -エストラジオールを吸収するので、 利用可能な同位元素の量を定量するために、放射能およ び細胞質ゾルを有するが活性炭で処理していないウェル を含めた。また、 $[^3H]$ 17 β -エストラジオールの 除去不能DPMを評価するために、放射能を有するが細 胞質ゾルは有しないウェルを活性炭で処理した。エスト ラジオール結合量が最少であることが判明しているの で、コーニング (Corning) 製の#25880-96 96 穴プレ ートを用いた。

【0061】結果の分析

放射能の1分間あたりの計数値(CPM)は、各試料の H#を生成させるために1組のクエンチした標準品を用 いて、ベックマン(Beckman)製のシンチレーションカ ウンターLS 7500によって1分間あたりの壊変値(DP M)に自動的変換した。100倍または500倍の競合 物の存在下におけるエストラジオール結合率(%)を計 算するために、以下の式を適用した: [0062]

【数1】

エストラジオール結合率 (%)

【0063】 IC_{50} 曲線を作成するには、結合率(%)を化合物に対してプロットする。 IC_{50} は、500倍の競合物濃度で>30%の競合を示す化合物について求める。これらの方法の詳しい説明については、ヒュルム、イー・シー(Hulme, E.C.)編、1992年、受容体-リガンド相互作用:実際的アプローチ(Receptor-LigandInteractions: A Practical Approach)、アイ・アール・エル・プレス(<math>IRL Press)、ニューヨーク(特に第8章)を参照されたい。

【0064】イシカワ細胞アルカリホスファターゼアッセイ

細胞の維持および処理

イシカワ細胞は、フェノールレッド+10%ウシ胎児血清を含有するDMEM/F12(50%:50%)中で維持し、培地には2mMグルタマックス(Glutamax)、1%ペン/ストラップ(Pen/Strap)および1mMピルビン酸ナトリウムを補足した。各実験(細胞の処理)を開始する5日前に、培地をフェノールレッドを含有しないDMEM/F12+10%デキストラン被覆活性炭除去血清に変更した。処理の前日に、0.5%トリプシン/EDTAを用いて、細胞を採取し、96穴組織培養プレートに5×10⁴細胞/ウェルの密度でプレートした。試験化合物は、これらの化合物が抗エストロゲン薬として機能する能力を評価するために、10⁻⁶M(化合物)+10⁻⁹M 17 β -エストラシオールに加えて、10⁻⁶、10⁻⁷および10⁻⁸Mで投与した。細胞は、アッセイを行う前に48時間処理した。各96穴プレート

17β-エストラジオール 17α-エストラジール エストリオール エストロン

【0068】このような方法の説明は、ホリンカ,シー・エフ(Holinka, C.F.)、ハタ,エイチ(Hata, H.)、クラモト,エイチ(Kuramoto, H.)およびグルピデ,イー(Gurpide, E.)(1986年)「ヒト内皮癌細胞(イシカワ系)におけるアルカリホスファターゼ活性に及ぼすステロイドホルモンおよび抗ステロイド薬の効果(Effects of steroid hormones and antisteroids on alkaline phosphatase activity in human endometrial cancer cells(Ishikawa Line))」、キャンサー・リサーチ(Cancer Research)、46巻:2771-2774頁によって、ならびに、リトルフィールド,ビー・エイ(Little field, B.A.)、グルピデ,イー(Gurpide, E.)、マーキーウィック,エル(Markiewicz, L.)、マッキンリ

は、 17β -エストラジオール対照を含有していた。各投与量における試料数は、n=8であった。

【0065】48時間の最後に、培地を吸引し、細胞をリン酸緩衝食塩水(PBS)で3回洗浄する。50μLの溶解緩衝液(0.1MトリスーHCI、pH9.8、0.2%トリトンX-100)を各ウェルに添加する。プレートを-80℃で最低15分間放置する。プレートを37℃で解凍した後、4mM p-ニトロフェニルホスフェート(pNPP)を含有する150μLの0.1MトリスーHCI、pH9.8を各ウェルに添加する(最終濃度、3mM pNPP)。

【0066】キネティック・カルク・アプリケーション (KineticCalc Application) プログラム (バイオーテック・インスツルメンツ・インク (Bio-Tek Instruments, Inc.), ウィヌースキー (Wincoski)、バーモント州)を用いて、吸光度および勾配の計算を行った。結果は、速度論的な反応曲線(30分間にわたって吸光度を読み取るのに対して5分毎に光学密度を読み取る)の線形部分について平均化した酵素反応の速度(勾配)に関する平均値+/-標準偏差として表す。化合物についての結果は、1 n M 1 7 β - エストラジオールに関連する応答率 (%)として要約する。

【0067】アルカリホスファターゼ法によって、様々な化合物をエストロゲン活性についてアッセイし、対応する ED_{50} 値(95%C.I.)を計算した。以下に示す4つのものを対照標準として用いた。

0.03nM

1.42 n M

0.13 n M

0.36 n M

ー、ビー(McKinley、B.)およびホッホベルグ、アール・ビー(Hochberg、R.B.)(1990)「イシカワ細胞における刺激アルカリホスファターゼに基づく簡単で高感度なマイクロタイタープレートによるエストロゲンバイオアッセイ; D 5 副腎ステロイド薬のエストロゲン作用(A simple and sensitive microtiter plate estrogen bioassay based on stimulation alkaline phosphatase in Ishikawa cells; Estrogen action of D5 adrenal steroids)」、エンドクリノロジー(Endocrinology)、6巻: 2757-2762頁によって与えられている。【0069】2X VIT ERE トランスフェクションアッセイ

細胞の維持および処理

ヒトエストロゲン受容体を安定にトランスフェクトされているチャイニーズハムスター卵巣細胞(CHO)は、DMEM+10%ウシ胎児血清(FBS)中で維持した。処理の48時間前に、増殖培地を、フェノールレッドを欠くDMEM+10%デキストラン被覆活性炭除去FBS(処理培地)で置き換えた。細胞を、各ウェルあたり200μLの培地を含有する96穴プレートに5000細胞/ウェルの密度でプレートした。

【0070】リン酸カルシウムトラスフェクションリポーターDNA(ルシフェラーゼ遺伝子を駆動する最小チミジンキナーゼプロモーターの前方にビテロゲニンEREの2つのタンデムコピーを含有するプロメガ(Promega)プラスミドpGL2)を、βーガラクトシーゼ発現プラスミドpCH110(ファルマシア(Pharmacia)製)およびキャリアーDNA(pTZ18U)と以下の割合で混合した。

10μgのリポーターDNA 5μgのpCH110DNA 5μgのpTZ18U

 20μ gのDNA/1mLのトランスフェクション溶液【0071】DNA(20μ g)を 500μ Lの250mM無菌CaCl₂に溶解し、 500μ Lの $2\times$ HeBS(0.28MNaCl、50mMHEPES、1.5mMNa₂HPO₄、pH7.05)に滴下し、室温で20分間インキュベートした。この混合物 20μ Lを各ウェルの細胞に添加し、細胞上で16時間維持した。このインキュベーションの最後に、沈殿物を除去し、細胞を培地で洗浄し、新鮮な処理培地を取り替え、細胞を賦形剤、1nM17 β -エストラジオール、 1μ M化合物または 1μ M化合物+1nM17 β -エストラジオールで処理した(エストロゲン拮抗作用に関する試験)。各処理条件は、ルシフェラーゼアッセイを行う前に24時間インキュベートした8つのウェル(n=8)について実施した。

【0072】ルシフェラーゼアッセイ

化合物に24時間曝露した後、培地を除去し、各ウェルを、Mg**およびCa**を欠く125μLのPBSで2回洗浄した。PBSを除去した後、25μLのプロメガ(Promega)溶解緩衝液を各ウェルに添加し、室温で15分間放置した後、-80℃で15分間および37℃で15分間放置した。20μLの溶解産物はルシフェラーゼ活性を評価するための不透明な96穴プレートに移し、残りの溶解産物(5μL)は(トランスフェクションを規格化する)β-ガラクトシダーゼ活性の評価に用いた。ルシフェラン基質(プロメガ(Promega)製)を、ルミノメーターによって自動的に、各ウェルに100μLずつ添加し、生じた光(相対光単位)を添加の10秒後に読み取る。

【0073】 β ーガラクトシダーゼアッセイ 残り 5μ Lの溶解産物に、 45μ LのPBSを添加し た。次いで、50μLのプロメガ(Promega)βーガラクトシダーゼ2×アッセイ緩衝液を添加し、充分に混合し、37℃で1時間インキュベートした。標準曲線(0.1~1.5ミリ単位で3通り)を示すプレートを各実験用に用意した。プレートは、モレキュラー・デバイシズ(Molecular Devices)製の分光光度プレート読み取り機によって、410nmで分析した。不明の物に対する光学密度は、標準曲線から数学的に外挿することによって、活性のミリ単位に変換した。

【0074】結果の分析

ルシフェラーゼのデータは、10秒間の測定中に積算さ れた相対光単位(RLU)として得られ、バックグラウ ンドのRLUを減ずるJMP (エス・エイ・エス・イン ク(SAS Inc))ファイルに自動的に転送した。8-ガ ラクトシダーゼ値は、このファイルに自動的に導入さ れ、これらの値は、データを規格化するためにRLUに 分割した。平均値および標準偏差は、各実験について、 n=8から決定した。化合物の活性は、各プレートにつ いて、17.β-エストラジオールと比較した。17β-エストラジオールと比べた場合の活性百分率 (%) は、 %= ((エストラジオール-対照) / (化合物の値)) ×100という式を用いて計算した。これらの手法は、 ツケルマン, エム・ティー (Tzukerman, M.T.)、エッ ツィ, エイ(Esty, A.)、サンチソーメーレ, ディー (Santiso-Mere, D.)、ダニエリアン, ピー (Danielia n, P.)、パーカー, エム・ジー (Parker, M.G.)、シ ュテイン, アール・ビー (Stein, R.B.)、パイク, ジ ェイ・ダブリュー (Pike, J.W.) およびマクドネル、デ ィー・ピー (McDonnel, D.P.) (1994年) 「ヒトエスト ロゲン受容体のトランス活性化能は、細胞およびプロモ ーターの両面によって決定され、2つの機能的に区別さ れる分子内領域によって媒介された (Human estrogen r eceptor transactivational capacity was determined by both cellular and promoter context and mediated by two functionally distinct intramolecular regio ns)」(モレキュラー・エンドクリノロジー(Molecula r Endocrinology)、8巻:21-30頁を参照されたい)に 記載されている。

【0075】ラット子宮栄養/抗子宮栄養バイオアッセイ

上記化合物のエストロゲン性および抗エストロゲン性の性質は、未成熟ラット子宮栄養アッセイ(4日) (エル・ジェイ・ブラック (L.J. Black) およびアール・エル・グッド (R.L. Goode) , ライフ・サイエンシズ (Life Sciences) , 26巻 , 1453頁 (1980年) に記載) によって決定した。未成熟なスプラーグードーリー (Sprague-Dawley) ラット(雌、18日齢)を6つのグループにわけて試験した。これらの動物は、毎日、 10μ gの化合物、 100μ gの化合物、抗エストロゲン性を調べるために(100μ gの化合物+ 1μ gの 17β -エストラ

ジオール)、および1μgの17β-エストラジオールを、注射液の賦形剤である50%DMSO/50%生理食塩水と共に、腹腔内注射することによって処理した。4日目に、これらの動物をCO2で窒息させることによって犠牲に供し、それらの子宮を取り出し、過剰の脂質を除去し、液体を拭って、湿重量を測定した。一方の角状部分の小さい切片を組織検査に付し、残りは、補体成分3の遺伝子発現を評価するために、全RNAを単離するのに用いた。

【0076】生物学的な結果を以下の表1~4に示す。 【0077】

【表1】

エストロゲン受容体親和性 (RBAとして表示:

	$17\beta - xx + 50x - \mu = 100$
化合物	RBA
ラロキシフェン	200
タモキシフェン	1.8
実施例10	20
実施例 7	42
実施例 8	40
実施例 9	40
実施例12	114
実施例11	80
実施例13	27
実施例14	32
実施例15	53
実施例21	53
実施例22	23

感染ルシフェラーゼアッセイ

化合物	<u>活性化</u> 率	活性化率(1 n M
		178-エストラジオール)
17β-エストラジオール	100%	N/A
エストリオール	38%	N/A
タモキシフェン	0%	10%
ラロキシフェン	0%	0%
実施例10	1%	2%
実施例7	4%	8%
実施例8	6%	78%
実施例 9	6%	8%
実施例12	13%	24%
実施例11	8%	12%
実施例13	8%	17%
実施例14	19%	57%
実施例15	15%	31%
実施例21	34%	34%
実施例22	17%	19%

[0079]

【表3】

【0078】 【表2】

A South to the notate of the ter-			
<u>イシカワアルカリホス</u> 化合物	<u>ファッーセアッ</u> 活性化≥		SELM Harrie & H. A. M.
	10 12 15	<u>-</u>	活性化率(化合物 + 1 nM
17β-エストラジオール	100%		178-エストラジオール)
タモ中シフェン	0%		N/A
ラロキシフェン	5%		45%
実施例10	6%		5%
実施例 7	1%		19%
実施例8	10%		9%
実施例3	3%		22%
実施例12	7%		11%
実施例11	6%		16%
実施例13	7%		11%
実施例14			9%
実施例15	2%		14%
実施例21	0%		5%
実施例22	34%		34%
XXIVI L	27%		23%
	• •	【表	4]
3日卵巣摘除ラット	モデル		·
化合物	<u>10µG</u>	100µG	
タモキシフェン	69.6 mg	71.4 mg	
ラロキシフェン	47.5 mg	43.2 mg	
対服 = 42.7 mg	1 μG 17 β - x	ストラジオ・	$- \nu = 98.2$
化合物	10μ G	100uG	100µG + IµG <u>17β-エストラジオール</u>
実施例7	47.8 mg	64 8 mg	75.4
対照 = 20.2 mg			75.マ ール= 80.2 mg .
A11M			77 - 60. 2 ag .
化合物	10uG	100uG	100µG + 1µG
			178-エストラジオール
実施例12	36.9 mg	49.5 mg	63.1
対照 = 31.4 mg			$-\nu = 89.0 \text{ ng}$
· 0. A 4).			
化合物	10uG	<u> 100нС</u>	100μG + 1μG
and a dead of the second	:		178-エストラジオール
実施例11		59.8 mg	81.0 mg
対照 = 24.5 mg	I μG 17β-±	ストラジオ・	ール=90.8 mg
化合物	10µG	100uG	100µG + 1µG

		_	•	
実施例15	40.4 mg	56.3 mg	69.3 mg	
対照 = 29.1 mg	1µg 17β-エストラジオール=95.5 mg			
化合物	10uG	100µG	100μG + 1μG <u>17β-エストラジオール</u>	
実施例21	56.0 mg	84.0 mg	77.6 mg	
対照 = 32.1 mg	1 μQ 17β-エストラジオール=90.2 mg			
実施例22	55.6 mg	71.3 mg	66.8 mg	
対照 = 21.7 mg	1 μչ	178-エスト	ラジオール=82.8 mg	

56.4 mg

·32.5 mg

実施例1.4

[0080]

178-エストラジオール

79.8 mg

して有用な新規化合物が得られる。これらの化合物は、 エストロゲン受容体に対して高い親和性を示すが、子宮 組織にほとんど刺激を与えない部分的なエストロゲン作 動薬であると共に、子宮組織におけるエストロゲン作動 薬の栄養効果を完全に拮抗することができるエストロゲン拮抗薬でもある。それゆえ、本発明の化合物は、エストロゲン欠乏に起因または関連する疾患状態または症候群を治療するのに有用である。

フロントページの続き

(72)発明者 マイケル・デイビッド・コリーニ アメリカ合衆国19018ペンシルベニア州ク リフトン・ハイツ、デイビス・アベニュー 251番

(72)発明者 バッハ・ディン・トラン アメリカ合衆国19063ペンシルベニア州メ ディア、ヒレンデイル・ロード500番